



Europäisches  
Patentamt

European  
Patent Office

Office européen  
des brevets

10/521597  
PCT/EP 03/07506

REC'D 09 SEP 2003

WIPO

PCT

Bescheinigung

Certificate

Attestation

Die angehefteten Unterla-  
gen stimmen mit der  
ursprünglich eingereichten  
Fassung der auf dem näch-  
sten Blatt bezeichneten  
europäischen Patentanmel-  
dung überein.

The attached documents  
are exact copies of the  
European patent application  
described on the following  
page, as originally filed.

Les documents fixés à  
cette attestation sont  
conformes à la version  
initialement déposée de  
la demande de brevet  
européen spécifiée à la  
page suivante.

Patentanmeldung Nr. Patent application No. Demande de brevet n°

02015771.5

**PRIORITY DOCUMENT**  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)

Der Präsident des Europäischen Patentamts;  
Im Auftrag

For the President of the European Patent Office

Le Président de l'Office européen des brevets  
p.o.

R C van Dijk



**Europäisches  
Patentamt**

**European  
Patent Office**

**Office européen  
des brevets**

**Blatt 2 der Bescheinigung  
Sheet 2 of the certificate  
Page 2 de l'attestation**

Anmeldung Nr.:  
Application no.:  
Demande n°: **02015771.5**

Anmeldetag:  
Date of filing: **15/07/02**  
Date de dépôt:

Anmelder:  
Applicant(s):  
Demandeur(s):  
**Sika Technology AG**  
**6340 Baar**  
**SWITZERLAND**

Bezeichnung der Erfindung:  
Title of the invention:  
Titre de l'invention:  
**Primer mit langer Offenzeit für polymere Untergründe**

In Anspruch genommene Priorität(en) / Priority(ies) claimed / Priorité(s) revendiquée(s)

Staat:  
State:  
Pays:

Tag:  
Date:  
Date:

Aktenzeichen:  
File no.  
Numéro de dépôt:

Internationale Patentklassifikation:  
International Patent classification:  
Classification Internationale des brevets:  
**C08G18/10, C09D175/04, C08J7/04**

Am Anmeldetag benannte Vertragsstaaten:  
Contracting states designated at date of filing: **AT/BG/BE/CH/CY/CZ/DE/DK/EE/ES/FI/FR/GB/GR/IE/IT/LI/LU/MC/NL/**  
Etats contractants désignés lors du dépôt:

Bemerkungen:  
Remarks:  
Remarques:

**Die Anmeldung wurde am 05.03.2003 vom ursprünglichen Anmelder: Sika AG  
auf den oben genannten Anmelder umgeschrieben**

**SIKA AG**  
**Zugerstr. 50**  
**CH-6341 Baar**  
**(Schweiz)**

5

## **PRIMER MIT LANGER OFFENZEIT FÜR POLYMERE UNTERGRÜNDE**

### **Technisches Gebiet und Stand der Technik**

- Die Erfindung betrifft Primer mit langen Offenzeiten sowie einer guten
- 10 Haftung für problematische polymere Untergründe.
- Klebstoffe, Beschichtungen, Dichtstoffe, Bodenbelägen und andere Systeme basieren auf reaktiven Bindemitteln. Die Haftung dieser reaktiven Systeme auf diversen Untergründen ist vielfach mangelhaft. Deshalb werden in der Technik vielfach sogenannte ‚Primer‘ eingesetzt. Ein Primer bildet eine
- 15 Haftbrücke zwischen dem Untergrund und dem eingesetzten Binder. Ein Primer ist ebenfalls ein chemisch reaktives System und wird auf den Untergrund appliziert. Um einen Haftungsaufbau des Primers mit dem Untergrund zu erhalten, muss der Primer eine gewisse Zeit, der sogenannten ‚Ablüfzeit‘, zur Verfügung stehen, um einen Film zu bilden und zumindest
- 20 teilweise zu vernetzen, bevor der Klebstoff oder ein anderes reaktives System appliziert werden kann. Die Applikation dieses Systems jedoch ist beschränkt, während der sogenannten ‚Offenzeit‘, in welcher der die Haftung zum Primer noch gewährleistet ist. Beim Überschreiten der Offenzeit ist eine Haftung auf dem Primer nicht mehr gewährleistet. Die Offenzeit wird somit in Versuchen
- 25 ermittelt, bei denen unterschiedlich lange Zeit zwischen Auftrag des Primers und des Klebstoffs eingehalten werden und die Haftung der Verklebungen nach Aushärten des Klebstoffs ermittelt wird. Modellhaft wird die Haftung zwischen Primer und Klebstoff oder einem anderen reaktiven System durch eine Reaktion zwischen diesen Materialien aufgebaut. Um eine schnelle und
- 30 kosteneffiziente Verarbeitung zu gewährleisten, muss in einer technischen, industriellen Anwendung die Ablüfzeit möglichst kurz sein. Das heisst, der Haftungsaufbau des Primers mit dem Untergrund muss möglichst schnell erfolgen, so dass eine Applikation eines Klebstoff oder eines anderen reaktiven

Systems möglichst schnell erfolgen kann. Hierbei tritt jedoch das Problem auf, dass der Fertigungsprozess aufgrund von beispielsweise technischer Störungen, Schichtende oder Wochenende unterbrochen wird, so dass zwischen Primerauftrag und Auftrag des Klebstoffs oder anderen reaktiven Systems eine längerer Zeit von einigen Stunden bis Tage oder gar Wochen verstreichen kann. Dies ist besonders störend in kontinuierlich ablaufenden industriellen Anwendungen. Weiterhin besteht im Automobilbau der Trend zur Verlagerung der Vorbehandlung weg von der industriellen Fertigungslinie hin ins Werk des Zulieferers, so dass zwischen dem Primerauftrag im Werk des Zulieferers bis zum Auftrag des Klebstoffs im Fertigungswerk eine Offenzeit von bis zu einigen Wochen verstreichen könnte.

Um auch in diesen Fällen eine gute Haftung zu gewährleisten, besteht ein grosses Bedürfnis nach Primern mit langen Offenzeiten.

Weiterhin sind Kunststoffe immer mehr als Untergründe anzutreffen. Kunststoffe kommen vor allem wegen ihrer Leichtigkeit und der fehlenden Korrosion zum Einsatz. Kunststoffe sind allerdings in Bezug auf Haftung von beispielsweise Klebstoffen vielfach problematisch. Speziell für 1-komponentige Polyurethanklebstoffe hat sich dies bei den Werkstoffen aus ABS (Acrylnitril/Butadien/Styrol), EP-GFK (Epoxy-Glasfaserverstärkte Kunststoffe), Polyester-GFK (PES-GFK; Polyester-Glasfaserverstärkte Kunststoffe), Poly(methylmethacrylat) (PMMA) sowie Polycarbonat (PC) gezeigt. Als besonders problematisch hat sich diesbezüglich PDMS-PC und PDMS-PMMA erwiesen. Bei diesen Werkstoffen handelt es sich um ein Polycarbonat respektive um ein Poly(methylmethacrylat), welches mit einer Polydimethylsiloxan-basierenden Beschichtung versehen worden ist. PDMS-PC und PDMS-PMMA weisen einerseits die Eigenschaft auf, dass sie sehr kratzresistent und andererseits sehr hydrophob sind. Aufgrund dieser Eigenschaften werden diese Werkstoffe immer häufiger im Automobilbau und Schiffsbau eingesetzt. Infolge des hydrophoben Charakters sind jedoch bisher den Anwendungen, wo eine Haftung mit einem reaktiven System, wie beispielsweise einem Klebstoffe, benötigt werden, Grenzen gesetzt.

Polyisocyanat-basierende Primer sind seit langem bestens bekannt.

US 6,153,699 beschreibt einen Primer, der neben einem silicon-modifizierten Acrylat ein Polyisocyanat enthält. Als bevorzugtes Polyisocyanat werden Addukte von Hexamethyldiisocyanat (HDI) und Toluoldiisocyanat (TDI) genannt. Dieser Primer weist eine besonders gute Haftung auf  
5 Polyvinylchlorid (PVC) auf. Auf den schwierig zu verklebenden Untergründen wie PDMS-PC ist die Haftvermittlung jedoch ungenügend. Zudem verfügen Polyacrylat- und Polyester-basierende Primer vielfach über eine ungenügende Benetzung und über ungenügende Haftung auf Kunststoff-Untergründen, wie z.B. ABS und PC.

10

US 5,576,558 beschreibt einen Primer für 40%-gefülltes Polypropylen oder schwer verklebbare Automobillacke. Der Primer enthält neben Isocyanaten ein anorganisches Phosphat. Infolge der verwendeten schnellen aromatischen Isocyanaten ist dieser Primer ungeeignet für lange Offenzeiten,  
15 da die verwendeten Isocyanate relativ schnell mit der Luftfeuchtigkeit abreagieren.

EP 1'172'424 A1 beschreibt einen Primer für lange Offenzeiten und Haftung auf Glas und Silicon-Hardcoats. Die genaue Natur dieses Silicon-  
20 Hardcoats ist jedoch nicht näher beschrieben. Der Primer enthält neben einem Acrylatharz, einem Epoxyharz und Russ ein Addukt aus Amino- und Dialkoxy-/Trialkoxysilangemisch. Das Silan-Addukt ist in einer sehr grossen Menge von 10 -35 %, bezogen auf das Gewicht des Primers, vorhanden. Eine solch grosse Konzentration ist für einen solchen Primer notwendig, um einen  
25 Haftungs Aufbau zu gewährleisten. Die hohe Konzentration des Silan-Adduktes führt jedoch dazu, dass ein solcher Silan-basierender Primer nicht geeignet für Polyurethanklebstoffe ist, weil zwar für den Aufbau einer genügend guten Haftung auf Glas grosse Mengen an Alkoxysilangruppen benötigt werden, welche dann aber bei der Hydrolyse niedermolekulare Alkohole wie Ethanol  
30 oder Methanol abspalten. Der gebildete primäre Alkohol reagiert wiederum mit Isocyanatgruppen eines Polyurethan-Klebstoffes, wodurch diese nicht mehr zur Verfügung stehen weder für eine Reaktion mit dem Primer noch für die

Aushärtung des Klebstoffes und somit an der Grenzfläche Primer/Klebstoff zu mangelhafter Mechanik des Klebverbundes führt.

5 Mit dem Stand der Technik ist es bisher nicht möglich, einen Primer zu erhalten, welcher gleichzeitig gute Haftung auf problematischen polymereren Untergründen aufweist und eine lange Offenzeit aufweist.

### Aufgabe und Lösung

Es ist die Aufgabe dieser Erfindung, die beschriebenen Nachteile und  
10 Probleme der Primer für organische Polymere zu überwinden und einen Primer zur Verfügung zu stellen, welcher gleichzeitig gute Haftung auf problematischen polymereren Untergründen aufweist und eine lange Offenzeit aufweist. Unerwartet wurde gefunden, dass die Nachteile des Standes der Technik durch die erfindungsgemässe Primerzusammensetzung gemäss  
15 Anspruch 1 behoben werden konnten. Gleichzeitig ist auch eine gute Haftung bei kurzen Ablüfzeiten beziehungsweise bei kurzen Wartezeiten zwischen Applikation des Primers und des Klebstoffs gewährleistet.

### 20 Zusammenfassung der Erfindung

Die vorliegende Erfindung betrifft eine Primerzusammensetzung enthaltend mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen, mindestens ein aliphatische Polyisocyanat B, mindestens ein aromatisches Polyisocyanat C sowie mindestens ein Reaktionsprodukt D, welches erhältlich  
25 aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Aminosilan oder aus, mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Mercaptosilan ist.

### Ausführliche Beschreibung der Erfindung

Die vorliegende Erfindung betrifft eine Primerzusammensetzung  
30 enthaltend mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen, mindestens ein aliphatische Polyisocyanat B, mindestens ein aromatisches Polyisocyanat C sowie mindestens ein Reaktionsprodukt D, welches erhältlich

aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Aminosilan oder aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Mercaptosilan ist.

5 „Polyol“ und „Polyisocyanat“ beschreibt hierbei und im Folgenden, dass die Anzahl der jeweiligen funktionellen Gruppen 2 oder grösser ist.

Das Polyurethanprepolymer A wird aus mindestens einem Polyol und mindestens einem Polyisocyanat hergestellt. Die Umsetzung des Polyols mit einem Polyisocyanat kann dadurch erfolgen, dass das Polyol und das Polyisocyanat mit üblichen Verfahren, beispielsweise bei Temperaturen von 50 10 bis 100°C, gegebenenfalls unter Mitverwendung geeigneter Katalysatoren und/oder bei Raumtemperatur nicht mit Isocyanaten reaktiven Lösungsmitteln, zur Reaktion gebracht werden, wobei das Polyisocyanat im stöchiometrischen Überschuss eingesetzt wird. Als Reaktionsprodukt entsteht das Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen.

15

Die für die Prepolymerherstellung eingesetzten Polyole sind solche, wie sie in der Polyurethanchemie üblicherweise verwendet werden. Neben Hydroxygruppen-enthaltenden Polyacrylaten, Polyestern, Polycaprolactonen und aus PET(Polyethylenterephthalat) gewonnenen PET-Polyolen, sind von 20 besonderem Interesse als Polyole die Polyoxyalkylenpolyole, insbesondere Polyoxypropylenpolyole, vorzugsweise Polyoxypropylendiole oder -triole. Bevorzugte Polyoxyalkylenpolyole werden aus Ethylenoxid und/oder 1,2-Propylenoxid polymerisiert. Das Molekulargewicht der Polyole beträgt typischerweise vorteilhaft 250 – 20'000 g/mol, insbesondere 500 – 10'000 25 g/mol. Bevorzugt werden Polyole mit einem Molekulargewicht von 800 – 4'000 g/mol eingesetzt. Unter „Molekulargewicht“ oder „Molgewicht“ versteht man hierbei und im Folgenden stets das Molekulargewichtsmittel  $M_w$ .

Das für die Herstellung des Polyurethanprepolymers A verwendete 30 Polyisocyanat ist ein aromatisches oder ein aliphatisches Polyisocyanat. Unter „aromatisches Polyisocyanat“ wird hierbei ein Polyisocyanat verstanden, bei welchem die Isocyanat- (=NCO-) Gruppe direkt an einem aromatischen Grundkörper, vorteilhaft einem C6-Ring, hängt, während unter einem

„aliphatisches Polyisocyanat“ ein solches Polyisocyanat verstanden wird, bei welchem die NCO-Gruppe nicht direkt an einem aromatischen Grundkörper hängt. Es gibt jedoch auch Polyisocyanate, speziell Umsetzungsprodukte von Mischungen aus aliphatischen als auch aromatischen Polyisocyanaten, welche in demselben Molekül sowohl aromatische als auch aliphatische NCO-Gruppen aufweisen. Solche Moleküle werden hierbei sowohl als aromatische als auch aliphatische Polyisocyanate klassiert.

Für die Herstellung des Polyurethanprepolymeren A kommen besonders die Polyisocyanate aus der folgenden Liste in Betracht:

10 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat (TDI) und beliebige Gemische dieser Isomeren; 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat (MDI), die stellungsisomeren Diphenylmethandiisocyanate; Di- und Tetraalkyl-Diphenylmethandiisocyanate; 4,4'-dibenzylidiisocyanat, 1,3- und 1,4-Phenylendiisocyanat; die Isomeren des Naphtylenediisocyanates, Xylylenediisocyanates, Triphenylmethantriisocyanates, und deren Isomerenmischungen; Tris(p-isocyanatophenyl)thiophosphat (erhältlich z.B. als Desmodur RFE von Bayer);

20 Hexamethylenendiisocyanat (HDI), 2,2,4- und 2,4,4-Trimethyl-1,6-hexamethylenendiisocyanat, Tetramethoxybutane-1,4-diisocyanat, Butane-1,4-diisocyanat, Dicyclohexylmethandiisocyanat, Cyclohexan-1,3- und 1,4-diisocyanat, 1,12-Dodecamethylenendiisocyanat, Diisocyanate von dimeren Fettsäuren; Lysine methylester diisocyanat, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-cyclohexan (=Isophorondiisocyanat oder IPDI), hydriertes Diphenylmethandiisocyanat, hydriertes 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat;

25 Oligo-, Poly- oder Copolymere dieser Monomere, wie polymeres HDI, polymeres MDI, beispielsweise kommerziell erhältlich als Voranate M-580 (Dow), oder Biurete, Uretidione und Isocyanurate dieser Monomere, insbesondere HDI Biurete, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur N-100 (Bayer), Luxate HDB 9000 (Lyondell), HDI Trimere, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur N-3300 (Bayer), Desmodur N-3600 (Bayer), Luxate HT 2000 (Lyondell), HDI Dimere, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur N-3400 (Bayer), Luxate HD 100 (Lyondell), IPDI Trimer, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur Z 4470 (Bayer), Vestanat T 1890/100 (Hüls), Luxate IT 1070



(Lyondell), TDI-Trimer, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur IL (Bayer), TDI Addukte, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur L (Bayer), TDI-/HDI polymer, wie beispielsweise kommerziell erhältlich als Desmodur HL (Bayer), Polurene IK D (Sapici), Hartben AM 30

5 (Benasedo), polymeres MDI

Für Primer, welche in Bereichen eingesetzt werden, wo Flammenschutz respektive Flammhemmung von Wichtigkeit sind, können halogenierte Polyisocyanate vorteilhaft eingesetzt werden.

Die Primerzusammensetzung umfasst weiterhin mindestens ein  
10 aliphatisches Polyisocyanat **B**. Bevorzugt sind aliphatische Polyisocyanate ausgewählt aus der obigen Liste der Polyisocyanate für die Herstellung des Prepolymeren **A**. Besonders bevorzugt sind aliphatisch NCO-gruppentragende Isocyanurate **B1** oder aliphatisch NCO-gruppentragende Biurete **B2**. Unter  
15 „aliphatisch NCO-gruppentragend“ wird verstanden, dass die NCO Gruppe nicht direkt an einem aromatischen Grundkörper hängt. Bevorzugt als aliphatisch NCO-gruppentragende Isocyanurate **B1** sind IPDI-Isocyanurate, wie beispielsweise IPDI Trimer, wo formell drei Moleküle IPDI unter Bildung eines Isocyanurates miteinander verbunden werden, so dass formell pro Molekül drei NCO-Gruppen frei bleiben.

20 Bevorzugt als aliphatisch NCO-gruppentragende Biurete **B2** sind HDI-Biurete, wie beispielsweise HDI-Biurete, bei denen formell drei Moleküle HDI miteinander unter Bildung eines Biurets reagieren, so dass formell pro Molekül drei NCO-Gruppen frei bleiben.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform ist in der  
25 Primerzusammensetzung gleichzeitig mindestens ein NCO-gruppentragendes Isocyanurat **B1** und mindestens ein aliphatisch NCO-gruppentragendes Biuret **B2** vorhanden.

Die Primerzusammensetzung umfasst weiterhin mindestens ein  
30 aromatisches Polyisocyanat **C**. Bevorzugt sind aromatische Polyisocyanate ausgewählt aus der obigen Liste der Polyisocyanate für die Herstellung des Prepolymeren **A**. Besonders bevorzugt sind aromatisch NCO-gruppentragende Isocyanurate. Unter „aromatisch NCO-gruppentragend“ wird verstanden, dass die NCO Gruppe direkt an einem aromatischen Grundkörper hängt.

Insbesondere besonders bevorzugt sind aromatisch NCO-gruppentragende Isocyanurate, welche aus Toluoldiisocyanat und Hexamethylendiisocyanat hergestellt werden, wie beispielsweise das Isocyanurat, welches formell aus einem Molekül HDI und vier Molekülen TDI unter Bildung von zwei Isocyanurat  
5 Gruppen und vier verbleibende aromatische NCO-Gruppen, entsteht.

Die Primerzusammensetzung umfasst weiterhin mindestens ein Reaktionsprodukt D erhältlich aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Aminosilan oder mindestens aus einem Epoxysilan und mindestens einem Mercaptosilan. Unter einem 'Epoxysilan' wird ein  
10 Epoxygruppen-tragendes Silan, unter einem 'Aminosilan' wird ein Silan, welches Aminogruppen trägt, und unter einem 'Mercaptosilan' wird ein Silan, welches Mercaptogruppen trägt, verstanden.

Die Herstellung des Reaktionsprodukt D kann erfolgen, indem das Epoxysilan mit einem Aminosilan oder mit einem Mercaptosilan unter  
15 Ausschluss von Feuchtigkeit zur Reaktion gebracht wird. Bei der Reaktion ist hierbei darauf zu achten, dass für die eingesetzten Mengen der Reaktionspartner das Verhältnis der aktiven-Aminwasserstoffe oder Mercaptogruppen in Bezug auf die Epoxygruppen von grosser Wichtigkeit ist.

Vorteilhaft beim Aminosilan/Epoxysilan-Addukt bewegt sich hierbei das  
20 Verhältnis von Anzahl aktiven-Aminwasserstoffe / Anzahl Epoxygruppen = 3:1 – 1:3. Bevorzugt wird ein Verhältnis von 2:1 – 1:1.5. Als besonders vorteilhaft ist das Verhältnis von etwa 2:1 – etwa 1:1.

Vorteilhaft beim Mercaptosilan/Epoxysilan-Addukt bewegt sich hierbei das Verhältnis von Anzahl Mercaptogruppen / Anzahl Epoxygruppen = 1.5:1 -  
25 1:1.5. Bevorzugt wird ein Verhältnis von 1.2:1 – 1:1.2. Als besonders vorteilhaft ist das Verhältnis von etwa 1:1, so dass die Reaktion in etwa stöchiometrisch abläuft.

Geeignet als Epoxysilan für die Herstellung des Reaktionsproduktes D  
30 sind vor allem Epoxydimethoxymethylsilane, Epoxytrimethoxysilane oder Epoxytriethoxysilane, insbesondere 3-Glycidyloxypropylmethyldimethoxysilan, 2-(3,4-Epoxycyclohexyl)ethylmethyldimethoxysilan. Bevorzugt sind Epoxytri-  
methoxysilane und Epoxytriethoxysilane, insbesondere 3-Glycidyloxypropyl-

trimethoxysilan, 3-Glycidyloxypropyltriethoxysilan oder 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-ethyltrimethoxysilan. Besonders bevorzugt ist 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan.

Als Mercaptosilan geeignet für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** sind 2-Mercaptoethyltriethoxysilan, 3-Mercaptoethylmethyldimethoxysilan, 3-Mercaptopropyldimethylmethoxysilan, 3-Mercaptopropylethyldiethoxysilan, 3-Mercaptopropylethyldimethoxysilan, 3-Mercaptopropylmethyldiethoxysilan, 3-Mercaptopropylmethyldimethoxysilan, 3-Mercaptopropyltriethoxysilan, 3-Mercaptopropyltrimethoxysilan, bevorzugt 3-Mercaptopropyltriethoxysilan, 3-Mercaptopropyltrimethoxysilan, insbesondere 3-Mercaptopropyltrimethoxysilan.

Als Aminosilane geeignet für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** sind beispielsweise Aminodiethoxymethylsilan, Aminodimethoxymethylsilan, Amino-trimethoxysilan oder ein Amino-triethoxysilan. Geeignete Beispiele für Aminosilane sind 3-Aminoisobutyltrimethoxysilan, 3-Aminopropyltrimethoxysilan, Bis(trimethoxysilylpropyl)amin, N-(2-Aminoethyl)-3-amino-2-methylpropyltrimethoxysilan, N-(2-Aminoethyl)-3-aminopropyltrimethoxysilan, N-(2-Aminoethyl)aminomethyl-trimethoxysilan, N-(n-butyl)-3-aminopropyltrimethoxysilan, N-Methyl-3-aminopropyltrimethoxysilan, N-phenyl-3-aminopropyltrimethoxysilan, 3-Aminopropyltriethoxysilan, Aminomethyltriethoxysilan, N-Aminoethyl-3-aminopropyltriethoxysilan, 3-Aminopropylmethyldiethoxysilan, 3-Aminopropylmethyldimethoxysilan, 3-Aminomethyldiethoxysilan, N-(2-aminoethyl)-3-aminopropylmethyldimethoxysilan, N-aminoethyl-3-aminopropylmethyldimethoxysilan oder N-aminoethyl-3-aminopropylmethyldiethoxysilan.

Insbesondere geeignet sind Trimethoxysilane mit primären Aminogruppen oder Triethoxysilane mit primären Aminogruppen. Besonders bevorzugt sind 3-(2-Aminoethylamino)-propyltrimethoxysilan oder 3-Aminopropyltrimethoxysilan.

Besonders bevorzugt wird das Reaktionsprodukt **D** aus 3-Glycidyloxypropyl-trimethoxysilan und 3-Aminopropyltrimethoxysilan hergestellt.

Die Menge des Reaktionsproduktes **D** ist hierbei so zu wählen, dass der Anteil im Bereich von 0.5 – 15 Gewichts-%, insbesondere 2 – 10 Gewichts-

%, bezogen auf die Gewichtssumme **A+B+C+D**, beträgt. Bei geringerem Anteil ist die Haftung ungenügend, während bei grösserem Anteil die Primerzusammensetzung nicht genügend lagerstabil ist.

5        Gemäss einer Ausführungsform enthält die Primerzusammensetzung zusätzlich mindestens ein bei Raumtemperatur nicht mit NCO reaktives Lösungsmittel. Es handelt sich hierbei vor allem um Ketone, Ester, Ether, aliphatische Kohlenwasserstoffe, aromatische Kohlenwasserstoffe, halogenierte Kohlenwasserstoffe sowie N-alkylierte Lactame.

10        Als Ketone eignen sich vor allem Acetonylacetone, Mesityloxid, cyclische Ketone und Dialkylketone. Cyclische Ketone mit Ringgrössen von 5 bis 9 sind als cyclische Ketone besonders geeignet, insbesondere Methylcyclohexanon und Cyclohexanon.

Bevorzugte Dialkylketone sind Ketone mit C1- bis C6-Alkylsubstituenten, wobei die Alkylsubstituenten gleich oder verschieden sein können. Bevorzugt sind Aceton, Diisobutylketon, Diethylketon, Dipropylketon, Methylamylketon, Methylbutylketon, Methylpropylketon, Methylethylketon (MEK), n-Hexylmethylketon.

20        Als Ester sind bevorzugt Alkylcarbonsäureester mit C1- bis C6-Alkylsubstituenten, bevorzugt Acetate, insbesondere Ethylacetat, Propylacetat, Isopropylacetat, Butylacetat, Isobutylacetat Hexylacetat oder Amylacetat; Butyrate, insbesondere Isobutylisobutyrate; Propionate, insbesondere Ethylpropionat; Formiate, Malonate, insbesondere Dimethylmalonat oder Diethylmalonat. Diethylmalonat und Dimethylmalonat weisen zudem eine  
25        stabilisierende Wirkung auf Zinnorganische Katalysatoren auf.

Als Ether sind bevorzugt Ketonether, Esterether und Dialkylether mit C1- bis C6-Alkylsubstituenten, wobei die Alkylsubstituenten gleich oder  
30        verschieden sein können, insbesondere Diisopropylether, Diethylether, Dibutylether, Diethylenglycoldiethylether sowie Ethylenglycoldiethylether.

Als Ketonether sind bevorzugt Acetaethylether, Acetonylmethanolether und Methylethoxyethylether.

Als Esterether sind bevorzugt Diethylenglycolbutyletheracetat, Ethylenglycolbutyletheracetat, Diethylenglycolethyletheracetat, Ethylenglycolethyletheracetat, 3-Methoxybutylacetat, Diethylenglycolmethyletheracetat, Ethylenglycolmethyletheracetat.

- 5 Als aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe sind beispielsweise Toluol, Xylol, Heptan, Octan sowie unterschiedliche Erdölfraktionen wie Naphta, White Spirit, Petrolether, Benzin etc. geeignet.

- Als halogenierte Kohlenwasserstoffe sind beispielsweise Methylenchlorid, Ethylenchlorid, Trichloroethylen, Perchloroethylen,  
10 Chloroform, Ethylentrichlorid, Brombenzol, Chlorbenzol sowie Dichlorbenzol geeignet.

Als N-alkylierte Lactame ist bevorzugt N-Methylpyrrolidon (NMP).

- Besonders bevorzugt ist das Lösungsmittel ausgewählt aus der  
15 Gruppe Methylethylketon, Aceton, Ethylacetat, Butylacetat, Hexylacetat und Diethylmalonat.

- Weiterhin kann die Primerzusammensetzung zusätzlich mindestens einen Katalysator für die Reaktion der Isocyanatgruppen enthalten. Dieser  
20 Katalysator ist vorzugsweise ein zinnorganischer Katalysator, insbesondere ausgewählt aus der Gruppe Dibutylzinndilaurat, Dibutylzinndichlorid, Zinn-Thioesterkomplexe, Mono-n-butylzinntrichloride, Di-n-butylzinnoxid, Di-n-butylzinndiacetat, Dibutylzinncarboxylat. Beispiele für geeignete nicht-zinnorganische Katalysatoren sind Bi(II)-octoat, Bi(II)-neodecanoat, Zn(II)-2-  
25 ethylhexanoat.

- Zusätzlich zu der Primerzusammensetzung können weitere Haftvermittler, insbesondere Silane beigegeben werden. Vorteilhaft handelt es sich um Silane ausgewählt aus der Gruppe 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan,  
30 3-Glycidyloxypropyltriethoxysilan, 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-ethyltrimethoxysilan, 3-Ureidopropyltriethoxysilan, 3-(4,5-Dihydroimidazolyl)propyl-triethoxysilan, 3-Methacryloxypropyltrimethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), Vinyltrimethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), Vinyltriethoxysilan

(monomerisch oder polymerisiert), Vinyltris(2-methoxyethoxy)silan (monomerisch oder polymerisiert), 1,3,5-tris[3-(Trimethoxysilyl)propyl]-1,3,5-triazine-2,4,6(1H,3H,5H)-trion, Methyltrimethoxysilan, Methyltriethoxysilan, Trimethoxypropylsilan, Triethoxypropylsilan, 2-Methylpropyltrimethoxysilan, Triethoxyisobutylsilan, Octyltrimethoxysilan, Octyltriethoxysilan, Hexadecyltrimethoxysilan, Cyclohexyldimethoxymethylsilan, 3-Isocyanatopropyltrimethoxysilan, 3-Isocyanatopropyltriethoxysilan, 3-Methacryloxypropyltriethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert). Besonders bevorzugt sind 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan und 3-Glycidyloxypropyltriethoxysilan.

10 Weiterhin können in der Primerchemie übliche Füllstoffe und Additive eingesetzt werden. Beispiele nicht limitierender Art hierfür sind Kieselsäuren, Talk, Russ, Stabilisatoren, Bentone, chemische und physikalische Trocknungsmittel.

Die beschriebene Zusammensetzung wird hergestellt und aufbewahrt  
15 unter Ausschluss von Feuchtigkeit.

Die Primerzusammensetzung eignet sich als Primer für diverse Untergründe. Besonders geeignet ist er für Glas, Glaskeramiken, Metalle und Legierungen sowie diverse Kunststoffe. Als bevorzugte Kunststoffe seien insbesondere ABS, PVC, PES-GFK, EP-GFK, PMMA, PC, PDMS-PC, PDMS-  
20 PMMA sowie Lacke genannt. Die erfindungsgemäße Primerzusammensetzung eignet sich speziell gut für PDMS-PC oder PDMS-PMMA als Untergrund. Die diversen Untergründe werden vor der Applikation vorteilhafterweise vorbehandelt. Solche Vorbehandlungsmethoden beinhalten physikalische und/oder chemischen Vorbehandlung, beispielsweise Schleifen, Sandstrahlen,  
25 Bürsten oder dergleichen, oder durch Behandeln mit Reinigern, Lösungsmitteln, Haftvermittlern, Haftvermittlerlösungen.

Der Primer wird mittels Pinsel, Filz, Tuch oder Schwamm auf ein Substrat aufgetragen. Dieser Auftrag kann manuell oder automatisch, insbesondere mittels Roboter, erfolgen. Weiterhin können auch mehrere  
30 Schichten der Primerzusammensetzung appliziert werden.

Die Primerzusammensetzung wird vorteilhaft als Primer für Klebstoffe, Dichtmassen oder Bodenbeläge, insbesondere 1-komponentige feuchtigkeitshärtende Polyurethanklebstoffe oder -dichtmassen auf Basis von Poly-

urethanen oder Polyurethan-Silan-Hybriden verwendet. Bevorzugte Einsatzgebiete dieser Primer sind Gebiete, wo auch industriell gefertigte Komponenten verklebt werden. Es handelt sich insbesondere um Anwendungen, wo der Primer im Werk eines Zulieferanten appliziert wird.

5

### Beispiele

Die folgenden Beispiele sind typische Beispiele zur Illustration der Erfindung.

#### 10 Herstellung des Prepolymeren PREP1

Es wurde eine 5-Hals-Glasapparatur verwendet, welche mit einem motor-betriebenen Rührer, einem N<sub>2</sub>-Anschluss, einem Temperaturfühler, einem Rückflusskühler und einem Tropftrichter ausgestattet war. Alle im folgenden beschriebenen Reaktionen wurden unter Stickstoff durchgeführt.

- 15 531.6g Desmodur HL wurde in 212.1g Methylethylketon gelöst. Nach leichtem Erwärmen wurde 44.2 g Voranol P-1010 (Polypropylenglycol, mittleres Molekulargewicht 1000 g/mol, erhältlich von Dow), in 212.1g MEK gelöst, langsam über den Tropftrichter zur Isocyanat-Lösung zugetropft. Nach Beendigung des Zutropfens wurde noch weitere 5 Stunden gerührt. Das
- 20 Reaktionsende wurde durch Messen der NCO-Konzentration ermittelt.

#### Herstellung des Primers

Die Primer PR1 bis PR8 wurden gemäss der Zusammensetzung in Tabelle 1 hergestellt.

- 25 Für die Herstellung wurde wie folgt vorgegangen: das Prepolymer vorgelegt, anschliessend gegebenenfalls das aliphatische Isocyanurat zugegeben und gewartet bis es gelöst war. Anschliessend wurde gegebenenfalls das aliphatische Biuret sowie gegebenenfalls das aromatische Isocyanurat hinzugegeben. Über eine Schlauchquetschpumpe wurde
- 30 anschliessend das Addukt AD1 von 3-Aminopropyltrimethoxysilan und 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan (molares Verhältnis = 1 : 1.32) langsam zur Lösung hinzugegetropft. Schliesslich wurde die Lösung noch mit MEK, wie in Tabelle 1 angegeben, verdünnt.

Beispiel	PR1	PR2	PR3	PR4	PR5	PR6	PR7	PR8
Prepolymer <i>PREP1</i> [g]	800	800	800	800	800	800	800	800
Desmodur N-100 [g]	0	420	0	130	0	420	0	130
Vestanat T1890/100 [g]	0	0	0	100	0	0	0	100
Desmodur HL [g]	0	0	420	190	0	0	420	190
Epoxysilan-/Aminosilan-Addukt <i>AD1</i> [g]	0	0	0	0	60	30	30	30
MEK [g]	0	380	380	380	0	380	380	380

Tabelle 1. Beispiele Zusammensetzungen

### Untergrundvorbereitung und Applikation des Primers

Untergrund	Bezugsquelle
ABS	Firma Rocholl, Schönbrunn, Deutschland
EP-GFK	Firma Rocholl, Schönbrunn, Deutschland
PC	Firma Rocholl, Schönbrunn, Deutschland
PDMS-PC	Firma Angst+Pfister, Zürich, Schweiz

5

Die Untergründe wurden mit Isopropanol gereinigt. Bei PDMS-PC wurde vorgängig die Oberfläche mit Sika® Activator (erhältlich von Sika Schweiz AG) mittels Tuch aktiviert. Nach einer Wartezeit von 10 Minuten wurde der Primer aufgetragen.

10

### Applikation des Klebstoffs und Testmethoden

Nach einer in Tabelle 2 spezifizierten Wartezeit  $t$  nach der Applikation des Primers wurde auf den Primer eine Klebstoffraupe eines Polyurethanklebstoff appliziert. Es handelte sich hierbei um SikaTack®-Ultrafast (erhältlich von Sika Schweiz AG) sowie Sikaflex®-250 DM-1 (erhältlich von Sika Schweiz AG). Der Klebstoff wurde nach einer Aushärtezeit von 7 Tagen Klimaraumlagerung (23°C, 50% rel. Luftfeuchtigkeit) getestet.

15



Die Haftung des Klebstoffes wurde mittels „Raupentest“ getestet. Hierbei wird am Ende knapp über der Klebefläche eingeschnitten. Das eingeschnittene Ende der Raupe wird mit einer Rundzange Zange festgehalten und vom Untergrund gezogen. Dies geschieht durch vorsichtiges Aufrollen der Raupe auf die Zangenspitze, sowie Plazieren eines Schnittes senkrecht zur Raupenziehrichtung bis auf den blanken Untergrund. Die Raupenabziehgeschwindigkeit ist so zu wählen, dass ca. alle 3 Sekunden ein Schnitt gemacht werden muss. Die Teststrecke muss mindestens 8 cm entsprechen. Beurteilt wird der nach dem Abziehen der Raupe auf dem Untergrund zurückbleibende Klebstoff (Kohäsionsbruch). Die Bewertung der Hafteigenschaften erfolgt durch Abschätzen der kohäsiven Anteils der Haftfläche:

1 = > 95 % Kohäsionsbruch

2 = 75 - 95 % Kohäsionsbruch

3 = 25 - 75 % Kohäsionsbruch

4 = < 25 % Kohäsionsbruch

5 = adhäsiver Bruch

Durch den Zusatz „P“ wird angegeben, dass der Primer sich vom Untergrund ablöst, und deshalb die Haftung des Primers auf dem Untergrund eine Schwachstelle darstellt. Testresultate mit Kohäsionsbrüchen von weniger als 75% gelten als ungenügend.

### Resultate

Tabelle 2 zeigt die Resultate der Haftprüfungen der Beispiele PR1 bis PR8. Einerseits sind in dieser Tabelle die Haftungsresultate auf beispielhaft problematischen Untergründen und sowohl bei kurzen und insbesondere langen Wartezeiten zwischen Applikation des Primers und der Klebstoffe dargestellt.

Kurze Wartezeiten								
Beispiel	PR1	PR2	PR3	PR4	PR5	PR6	PR7	PR8
EP-GFK ( $t = 10 \text{ min}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	1	1	1	1	1	1	1	1
Sikaflex®-250 DM-1	2	1	1	1	2	1	5	1
PC ( $t = 10 \text{ min}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	1	5P	1	1	1	5P	1	1
Sikaflex®-250 DM-1	2	4P	4	1	1	5P	4	1
PDMS-PC ( $t = 10 \text{ min}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	3	5P	4P	1	3	5P	3	1
Sikaflex®-250 DM-1	3	5P	3P	1	3	2P	4	1
Lange Wartezeiten								
Beispiel	PR1	PR2	PR3	PR4	PR5	PR6	PR7	PR8
EP-GFK ( $t = 17 \text{ Tage}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	5P	5P	5P	2	3P	2	5P	1
Sikaflex®-250 DM-1	5P	5P	5P	2	2P	2	5P	1
PC ( $t = 12 \text{ Tage}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	5	5	4	4	5	5	4	2
Sikaflex®-250 DM-1	5	5	5	4	5	5	4	2
PDMS-PC ( $t = 12 \text{ Tage}$ )								
SikaTack®-Ultrafast	5	5	5	5	5	5	5	2
Sikaflex®-250 DM-1	5	5	5	5	5	5	5	2

Tabelle 2. Haftungsresultate auf problematischen Polymeruntergründen bei unterschiedlichen Wartezeiten  $t$  zwischen Applikation des Primers und des Klebstoffs.

Es ist aus Tabelle 2 klar ersichtlich, dass das Beispiel *PR8* als eine erfindungsgemässe Primerzusammensetzung auf allen problematischen Untergründen insbesondere PDMS-PC und PC, im Vergleich zu den Vergleichsbeispielen stets ausgezeichnete Haftung aufweist. Insbesondere ist  
5 bei diesem Vergleich auf den langen Einfluss der langen Offenzeiten der erfindungsgemässen Zusammensetzungen zu achten. Es zeigt sich zwar, dass bei gewissen Vergleichsbeispielen wie *PR4* und *PR5* zwar bei kurzen Wartezeiten gute Haftung aufweisen, aber bei längeren Wartezeiten ist dies nicht mehr der Fall. Gute Haftung bei langen Wartezeiten sind lediglich mit  
10 erfindungsgemässen Zusammensetzungen zu erreichen, wie das Beispiel *PR8* veranschaulicht.

**Patentansprüche****1. Primerzusammensetzung umfassend**

- mindestens ein Polyurethanprepolymer **A** mit Isocyanatendgruppen;

5

- mindestens ein aliphatische Polyisocyanat **B**

- mindestens ein aromatisches Polyisocyanat **C**

10

- mindestens ein Reaktionsprodukt **D** erhältlich aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Aminosilan oder aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Mercaptosilan.

**2. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyurethanprepolymer **A** hergestellt wird aus mindestens einem Polyol und mindestens einem Polyisocyanat.**

15

**3. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, das Polyol ein Polyoxyalkylenpolyol ist.**

20

**4. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, das Polyol ein Polyoxypropylenpolyol, insbesondere ein Polyoxypropylen-diol oder -triol ist.**

25

**5. Primerzusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 2 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol ein Molekulargewicht von 250 – 20'000 g/mol, insbesondere 500 – 10'000 g/mol, vorzugsweise 800 – 4'000 g/mol aufweist.**

30

**6. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das aliphatische Polyisocyanat **B** ein aliphatisch NCO-gruppentragendes Isocyanurat **B1** und/oder ein aliphatisch NCO-gruppentragendes Biuret **B2** ist.**

7. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass das aliphatische NCO-gruppentragendes Isocyanurat **B1** ein IPDI-Isocyanurat ist.
- 5 8. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 6 oder 7, dadurch gekennzeichnet, dass das aliphatisch NCO-gruppentragendes Biuret **B2** ein HDI- Biuret ist.
- 10 9. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das aromatische Polyisocyanat **C** ein aromatisch NCO-gruppentragendes Isocyanurat ist.
- 15 10. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass das aromatische Polyisocyanat **C** ein aromatisch NCO-gruppentragendes Isocyanurat, welches aus Toluoldiisocyanat und Hexamethyldiisocyanat hergestellt werden kann.
- 20 11. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass für das für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** verwendete Epoxysilan ein Epoxydimethoxymethylsilan, ein Epoxytrimethoxysilan oder ein Epoxytriethoxysilan, vorzugsweise 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-ethyltrimethoxysilan 3-Glycidyloxypropyl-trimethoxysilan oder 3-Glycidyloxy-propyl-triethoxysilan, insbesondere 3-Glycidyloxy-propyl-trimethoxysilan ist.
- 25 12. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass für das für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** verwendete Aminosilan ein Aminodiethoxymethylsilan, Aminodimethoxymethylsilan, Amino- trimethoxysilan oder ein Amino-triethoxysilan, insbesondere ein Trimethoxysilan mit primären Aminogruppen oder ein insbesondere ein Triethoxysilan mit primären Aminogruppen, vorzugsweise 3-(2-Aminoethylamino)-propyltrimethoxysilan oder 3-Aminopropyltrimethoxysilan ist.
- 30

13. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Reaktionsprodukt **D** aus 3-Glycidyloxy-propyl-trimethoxysilan und 3-Aminopropyltrimethoxysilan hergestellt wird.
- 5
14. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** Epoxysilan und Aminosilan im Verhältnis von Anzahl aktiven-Aminwasserstoffe / Anzahl Epoxygruppen = 3:1 - 1:3, insbesondere 2:1 - 1:1.5, bevorzugt 2:1 - etwa 1:1, eingesetzt werden.
- 10
15. Primerzusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1-11 vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass für die Herstellung des Reaktionsproduktes **D** Epoxysilan und Mercaptosilan im Verhältnis von Anzahl Mercaptogruppen / Anzahl Epoxygruppen = 1.5:1 - 1:1.5, insbesondere 1.2:1 - 1:1.2, bevorzugt etwa 1:1, eingesetzt werden.
- 15
16. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass zusätzlich mindestens ein bei Raumtemperatur nicht mit Isocyanaten reaktives Lösungsmittel vorhanden ist.
- 20
17. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, dass das Lösungsmittel eine Dialkyl-Keton oder ein Alkylcarbonsäureester mit C1- bis C6- Alkylsubstituenten.
- 25
18. Primerzusammensetzung gemäss Anspruch 17, dadurch gekennzeichnet, dass das Lösungsmittel ausgewählt ist aus der Gruppe Methylethylketon, Aceton, Ethylacetat, Butylacetat, Hexylacetat und Diethylmalonat ist.
- 30
19. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass zusätzlich mindestens ein

Katalysator, vorzugsweise ein zinnorganischer Katalysator, insbesondere ausgewählt aus der Gruppe Dibutylzinndilaurat, Dibutylzinndichlorid, Zinn-Thioesterkomplexe, Mono-n-butylzintrichloride, Di-n-butylzinnoxid, Di-n-butylzinndiacetat, Dibutylzinncarboxylat, vorhanden ist.

5

20. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass zusätzlich mindestens ein Silan ausgewählt aus der Gruppe 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan, 3-Glycidyloxypropyltriethoxysilan, 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-ethyltrimethoxysilan, 3-Ureldopropyltriethoxysilan, 3-(4,5-Dihydroimidazolyl)propyl-triethoxysilan, 3-Methacryloxypropyltrimethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), Vinyltrimethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), Vinyltriethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), Vinyltris(2-methoxyethoxy)silan (monomerisch oder polymerisiert), 1,3,5-tris[3-(Trimethoxysilyl)propyl]-1,3,5-triazine-2,4,6(1H,3H,5H)-trion, Methyltrimethoxysilan, Methyltriethoxysilan, Trimethoxypropylsilan, Triethoxypropylsilan, 2-Methylpropyltrimethoxysilan, Triethoxyisobutylsilan, Octyltrimethoxysilan, Octyltriethoxysilan, Hexadecyltrimethoxysilan, Cyclohexyldimethoxymethylsilan, 3-Isocyanatopropyltrimethoxysilan, 3-Isocyanatopropyltriethoxysilan, 3-Methacryloxypropyltriethoxysilan (monomerisch oder polymerisiert), insbesondere 3-Glycidyloxypropyltrimethoxysilan und 3-Glycidyloxypropyltriethoxysilan, vorhanden ist.

10

15

20

21. Primerzusammensetzung gemäss einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass mindestens ein Füllstoff, insbesondere Russ, vorhanden ist.

25

22. Verwendung der Primerzusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 bis 21 als Primer für Klebstoffe, Dichtmassen oder Bodenbeläge, insbesondere 1-komponentige feuchtigkeitshärtende Polyurethanklebstoffe oder -dichtmassen auf Basis von Polyurethanen oder Polyurethan-Silan-Hybriden.

30

23. Verfahren dadurch gekennzeichnet, dass eine Primerzusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 bis 21 mittels Pinsel, Filz, Tuch oder Schwamm auf ein Substrat manuell oder automatisch oder mittels Roboter aufgetragen wird.

5

24. Verfahren gemäss Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, dass das Substrat Glas, Glaskeramik oder ein Kunststoff, insbesondere PDMS-PC oder PDMS-PMMA, ist.

10



### Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft eine Primerzusammensetzung enthaltend mindestens ein Polyurethanprepolymer **A** mit Isocyanatendgruppen, mindestens ein aliphatische Polyisocyanat **B**, mindestens ein aromatisches Polyisocyanat **C** sowie mindestens ein Reaktionsprodukt **D**, welches erhältlich aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Aminosilan oder aus mindestens einem Epoxysilan und mindestens einem Mercaptosilan ist.

Weiterhin sind beansprucht die Verwendung der Primerzusammensetzung als Primer für Klebstoffe, Dichtstoffe und Bodenbeläge.